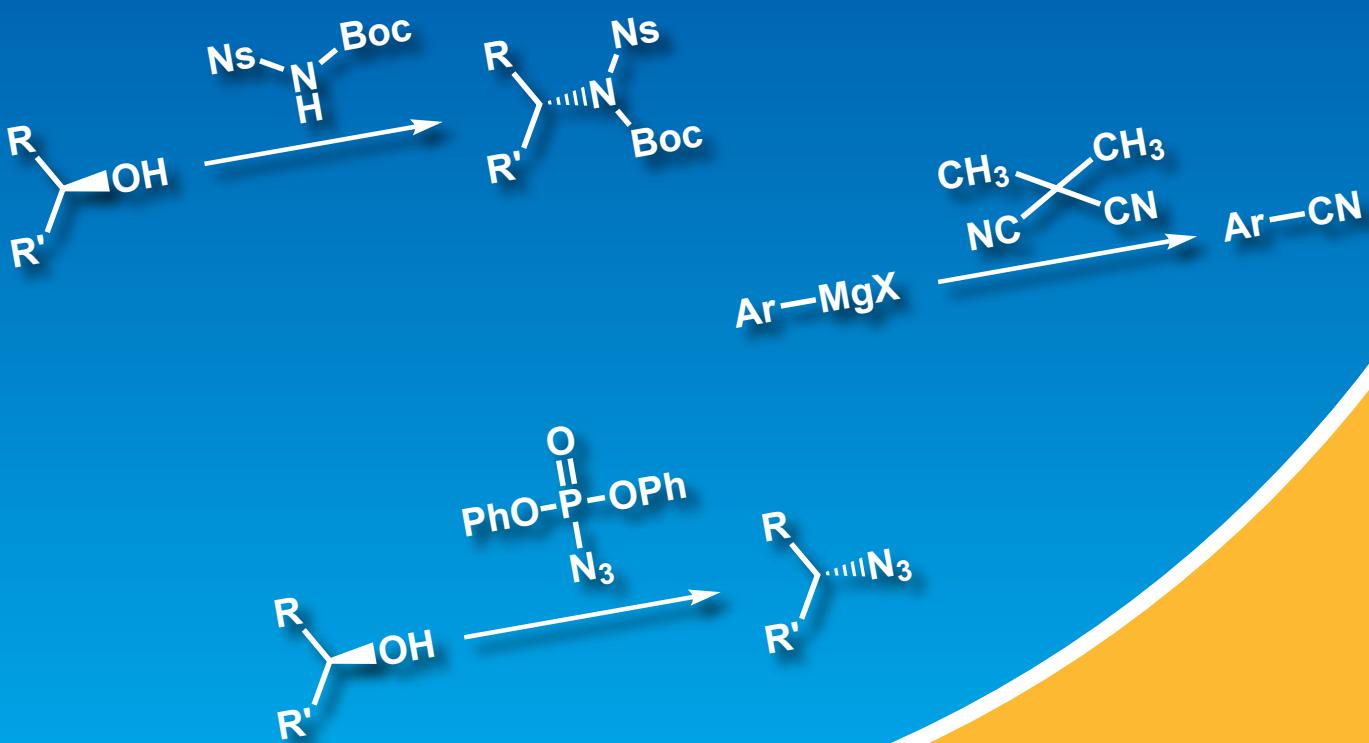


C-N結合形成反応

C-N Bond Formation Reactions



アミノ化試薬

ニトロ化試薬

シアノ化試薬

アジド化・ジアゾ化試薬

グアニジニル化試薬

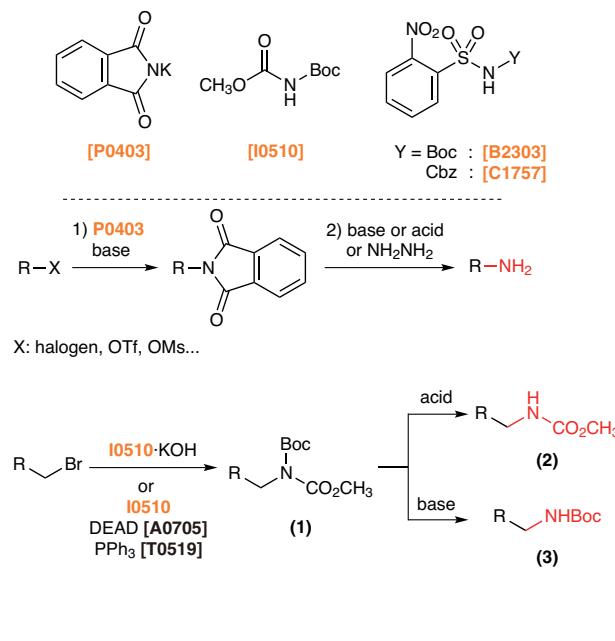
C-N結合形成反応

含窒素化合物は、アミノ酸や核酸、アルカロイドなどの天然物から医薬品や電子材料やポリアミドのような合成化合物まで、極めて幅広い場面で見られます。また、含窒素官能基もアミノ基やニトロ基など、結合様式から酸化状態まで様々なものが知られています。そのため、C-N結合形成反応も導入する官能基によって変わってきます。

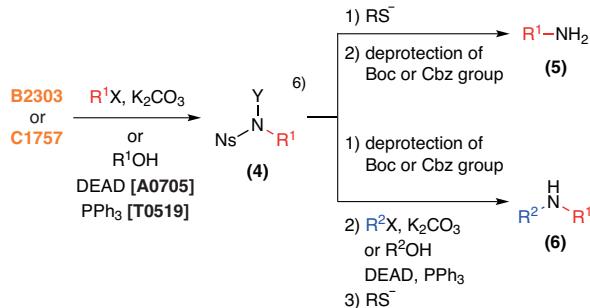
C-N結合形成反応は単純な官能基導入から複素環の構築まで多岐にわたっているため網羅的な紹介は難しいですが、本パンフレットでは弊社で取り扱っているC-N結合形成用に用いられる試薬の中で、特に含窒素官能基を導入する試薬を収載しています。有機合成研究の一助としてお役立てください。なお、C-N結合形成とは言い難いシアノ化剤も紹介していますが、シアノ基は他の含窒素官能基に変換できるため、ここで紹介しております。

●アミノ化

求核的なアミノ化反応としてGabrielアミン合成¹⁾は広く使用されており、フタルイミドカリウム[P0403]や類似のアミノ化剤も数多く報告されています。イミノジカルボン酸 *tert*-ブチルメチル[I0510]のカリウム塩はアルキルハライドと反応し、イミド(1)を生成します²⁾。1を酸で処理するとN-メトキカルボニルアミン(2)を、塩基で処理するとN-Bocアミン(3)を得ることができます。また、I0510は光延反応にも適用でき、水酸基をアミノ基に変換できます³⁾。



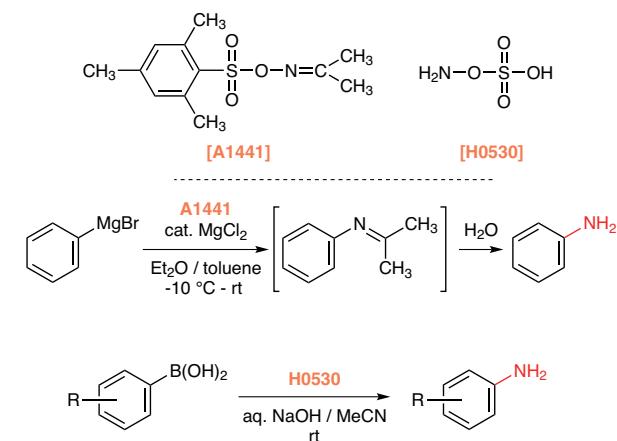
一方、福山らはo-ニトロベンゼンスルホニル基(Ns基)で保護したスルホンアミド [B2303][C1757]を用いたアミン合成法を報告しています⁴⁾。これらもI0510と同様に塩基性条件下でアルキルハライドと、光延条件下でアルコールとそれぞれ反応し、アミノ化体(4)を与えます。4の各保護基は選択的に脱保護でき、両保護基を脱保護すると第一級アミン(5)を、Ns基を残して再度アルキル化し、脱保護すると第二級アミン(6)がそれぞれ高収率で得られます⁵⁾。



一方、求電子的なアミノ化剤としてはアセトキシム O-(2,4,6-トリメチルフェニルスルホナート) [A1441]が挙げられます⁶⁾。

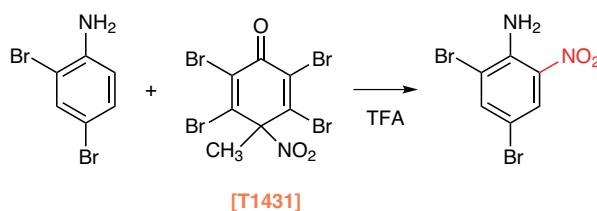
A1441は触媒量の塩化マグネシウムの存在下、Grignard試薬と反応し、良好な収率で第一級アミンを生成します⁷⁾。

さらに、ヒドロキシルアミン-O-スルホン酸(HSA)[H0530]もアミノ基を導入する試薬として有用です。HSAはアミノカチオン等価体として挙動し、フェニルボロン酸誘導体に作用させると第一級アミンを与えます。本反応は簡便な操作かつ遷移金属フリーで進行することも特長です⁸⁾。



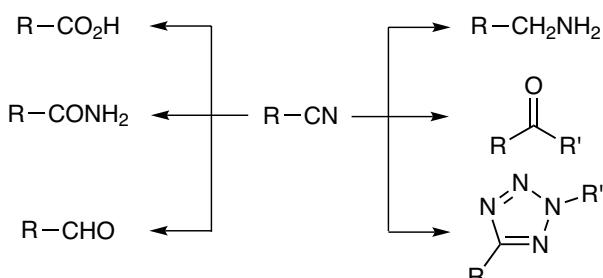
●ニトロ化

ニトロ基は電子求引性の高い官能基で、芳香環上の電子密度を下げたり、ニトロアルカンの α 位のプロトンの酸性度を上げたりすることができます。そのため、Henry反応やNef反応といったユニークな反応が可能となります。また、ニトロ基は還元条件下アミノ基へと変換できます。一般的に、芳香環のニトロ化は濃硫酸性条件下、濃硝酸を作用させて求電子置換反応で導入します。一方、2,3,5,6-テトラブロモ-4-メチル-4-ニトロ-2,5-シクロヘキサジエン-1-オン[T1431]は温和な条件で芳香環のニトロ化するのに有用な化合物です^{9,10)}。例えば、アニリン誘導体や電子豊富な芳香族化合物にT1431を作用させると、電子供与基のオルト位もしくはパラ位でニトロ化できます。



●シアノ化

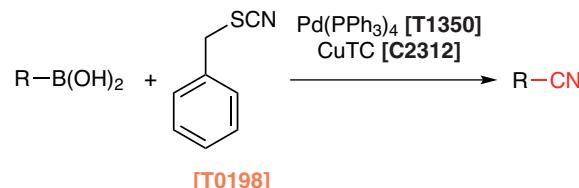
シアノ基は強い電子求引性をもつ官能基で、導入試薬となるシアノ化試薬は有機合成に広く用いられています。シアノ基は、加水分解によりカルボン酸やアミドに変換されるほか、還元反応によりアミンやアルデヒドへの変換も可能です。さらにGrignard試薬や有機リチウム試薬などの炭素求核剤との反応は、非対称ケトンの合成法として有用です。一方、シアノ基は多重結合との付加環化反応に用いることも可能で、アジドとの付加反応ではテトラゾールが得られます。シアノ基の導入方法は、シアノ化カリウムとハロゲン化アルキルとの反応や、シアノ化銅を用いるSandmeyer反応、Rosenmund-von Braun反応などが古くから知られています。最近では、パラジウム触媒と種々のシアノ化剤を組み合わせたシアノ化反応が開発されています。例えば、チオシアノ酸ベンジル[T0198]¹¹⁾、シアノ酢酸エチル[C0441]¹²⁾、tert-ブチルイソシアニド[B1274]¹³⁾、アセトンシアニドリーン[M0361]¹⁴⁾などをシアノ化剤として用いることができます。さらに、近年アセトニトリル¹⁵⁾やジメチルマロニトリル[D5514]をシアノ源とするシアノ化¹⁶⁾も報告されています。このように、さまざまな化合物への直接的なシアノ基の導入が可能です。



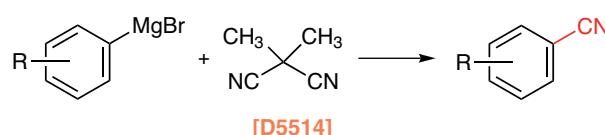
Sandmeyer reaction



Pd-Catalyzed cross-coupling cyanation

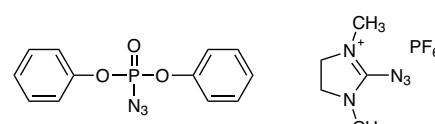


Cyanation of Grignard reagent

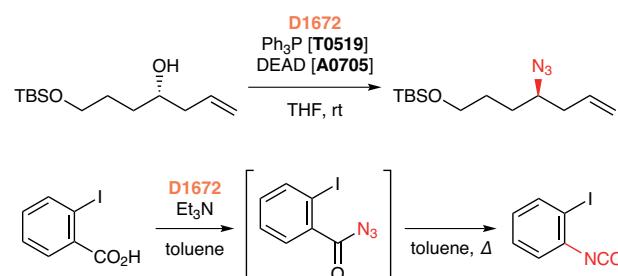


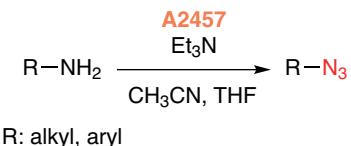
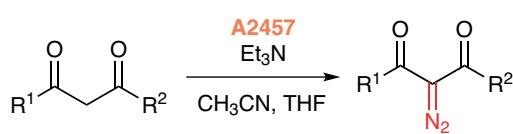
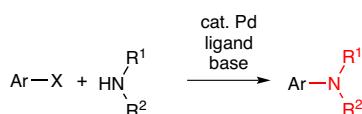
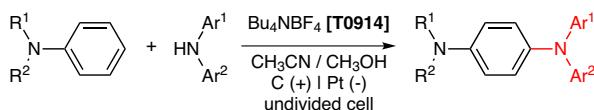
●アジド化・ジアゾ化

有機アジド化合物は、アジドナトリウム[S0489]とハロゲン化アルキル類との反応や、トリフルオロメタンスルホニルアジドと第一級アミン類との反応による合成が用いられます。これらのアジド源は潜在的に爆発性を持ち、安全性の面から取り扱いに困難が伴います。これに対し、塩入らは安定で扱いやすいアジド化剤DPPA[D1672]を開発しました¹⁷⁾。アルコールを光延条件でDPPAと作用させると、立体反転したアジド化体が高い収率で得られます。また、DPPAはCurtius転位反応にも用いられるだけでなく、縮合剤として用いることもできます¹⁸⁾。さらに、北村らが開発した2-アジド-1,3-ジメチルイミダゾリニウムヘキサフルオロホスファート[A2457]は、熱、衝撃、摩擦に安定な結晶性のジアゾ基転移反応試薬です。A2457は、1,3-ジカルボニル化合物の α 位のジアゾ化¹⁹⁾はもちろん、第一級アミノ基をアジド基へと変換できます²⁰⁾。

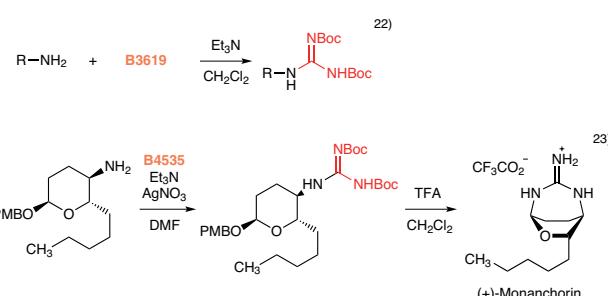
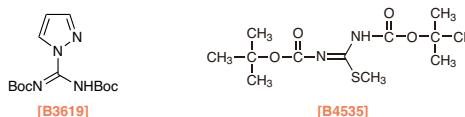


[D1672] [A2457]



**Buchwald-Hartwig cross-coupling****Electrooxidative C-N cross-coupling****●グアニジル化**

グアニジン構造は有機塩基の中でも強い塩基性をもち、アルギニンにも見られるだけでなく、生理活性物質においても多く見られます。例えば、サキシトキシンやテトロドトキシンなどのフグ毒由来の成分や、海綿由来のHIV阻害化合物バツエラジンAなどは、主要構造にグアニジノ基を有しています。また、抗菌剤や抗マラリア剤などの医薬品においても、グアニジン構造が見られます。そのため、創薬研究においてもグアニジン類の合成にグアニジル化剤が利用されています²¹⁾。グアニジル基は、主にアミノ基への付加反応で導入されます。

**●クロスカップリング反応による C-N 結合形成**

Buchwald²⁴⁾とHartwig²⁵⁾は、パラジウム触媒と強塩基存在下、アミンとアリールハライドを作用させると、カップリング体が高収率で得られることを見出しました。この反応は、単に置換基としてのアミノ基を導入するだけでなく、含窒素複素環の構築にも適用できます。そのため、天然物合成や創薬研究、プロセス開発において幅広く用いられています²⁶⁾。

また、近年、電解酸化によるC-Nクロスカップリングが報告されました²⁷⁾。この反応はパラ位選択的にクロスカップリングが進行すること、金属触媒フリーで進行すること、C-H活性化を経てカップリングが進行するため、唯一の副生成物が水素ガスで環境負荷が小さいという利点があります。

文 献

- 1) a) S. Gabriel, *Ber.* **1887**, 20, 2224.
b) M. S. Gibson, R. W. Bradshaw, *Angew. Chem. Int. Ed.* **1968**, 7, 919.
- 2) a) J. D. Elliott, J. H. Jones, *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* **1977**, 758.
b) C. T. Clarke, J. D. Elliott, J. H. Jones, *J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1* **1978**, 1088.
- 3) J. M. Chong, S. B. Park, *J. Org. Chem.* **1993**, 58, 7300.
- 4) T. Fukuyama, M. Cheung, T. Kan, *Synlett* **1999**, 1301.
- 5) T. Kan, A. Fujiwara, H. Kobayashi, T. Fukuyama, *Tetrahedron* **2002**, 58, 6267.
- 6) E. Erdik, M. Ay, *Syn. React. Inorg. Met.* **1988**, 19, 663.
- 7) E. Erdik, *e-EROS* **2001**.
- 8) S. Voth, J. W. Hollett, J. A. McCubbin, *J. Org. Chem.* **2015**, 80, 2545.
- 9) a) M. Lemaire, A. Guy, J. Roussel, J.-P. Guette, *Tetrahedron* **1987**, 43, 835.
b) M. Lemaire, A. Guy, P. Boutin, J.-P. Guette, *Synthesis* **1989**, 761.
- 10) R. G. Coombes, J. H. Ridd, *J. Chem. Soc., Chem. Commun.* **1992**, 174.
- 11) Z. Zhang, L. S. Liebeskind, *Org. Lett.* **2006**, 8, 4331.
- 12) S. Zheng, C. Yu, Z. Shen, *Org. Lett.* **2012**, 14, 3644.
- 13) J. Peng, J. Zhao, Z. Hu, D. Liang, J. Huang, Q. Zhu, *Org. Lett.* **2012**, 14, 4966.
- 14) K. J. Powell, L.-C. Han, P. Sharma, J. E. Moses, *Org. Lett.* **2014**, 16, 2158.
- 15) Y. Zhu, M. Zhao, W. Lu, L. Li, Z. Shen, *Org. Lett.* **2015**, 17, 2602.
- 16) a) J. T. Reeves, C. A. Malapit, F. G. Buono, K. P. Sidhu, M. A. Marsini, C. A. Sader, K. R. Fandrick, C. A. Busacca, C. H. Senanayake, *J. Am. Chem. Soc.* **2015**, 137, 9481.
b) C. A. Malapit, I. K. Luvaga, J. T. Reeves, I. Volchkov, C. A. Busacca, A. R. Howell, C. H. Senanayake, *J. Org. Chem.* **2017**, 82, 4993.
- 17) K. Ninomiya, T. Shioiri, S. Yamada, *Tetrahedron* **1974**, 30, 2151.
- 18) T. Shioiri, K. Ninomiya, S. Yamada, *J. Am. Chem. Soc.* **1972**, 94, 6203.
- 19) M. Kitamura, N. Tashiro, S. Miyagawa, T. Okauchi, *Synthesis* **2011**, 1037.
- 20) M. Kitamura, M. Yano, N. Tashiro, S. Miyagawa, M. Sando, T. Okauchi, *Eur. J. Org. Chem.* **2011**, 458.
- 21) A. Mishra, S. Batra, *Curr. Top. Med. Chem.* **2013**, 13, 2011.
- 22) M. S. Bernatowicz, Y. Wu, G. R. Matsueda, *Tetrahedron Lett.* **1993**, 34, 3389.
- 23) Y. Ma, G. A. O'Doherty, *Org. Lett.* **2015**, 17, 5280.
- 24) A. S. Guram, R. A. Rennells, S. L. Buchwald, *Angew. Chem. Int. Ed.* **1995**, 34, 1348.
- 25) J. Louie, J. F. Hartwig, *Tetrahedron Lett.* **1995**, 36, 3609.
- 26) Review: P. Ruiz-Castillo, S. L. Buchwald, *Chem. Rev.* **2016**, 116, 12654.
- 27) K. Liu, S. Tang, T. Wu, S. Wang, M. Zou, H. Cong, A. Lei, *Nat. Commun.* **2019**, 10, 639.

アミノ化試薬

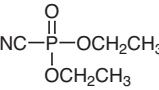
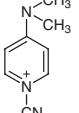
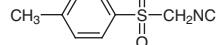
P0403	25g 500g		P1235	25g		I0510	5g	
B2303	1g 5g 25g		C1757	5g 25g		A1441	5g 25g	
<i>N</i> -Boc-2-nitrobenzenesulfonamide CAS RN: 198572-71-3			<i>N</i> -Cbz-2-nitrobenzenesulfonamide CAS RN: 245365-64-4			H0530	25g 100g 500g	
D2479	25g		B1734	1g 5g		I0497	5g 25g	
Sodium Diformylamide CAS RN: 18197-26-7			<i>N</i> -Boc-phosphoramidic Acid Diethyl Ester CAS RN: 85232-02-6			B5402	1g 5g	
B2857	1g 5g		B1648	10g 25g		A1137	25g 250g	
<i>tert</i> -Butyl [Bis(4-methoxyphenyl)-phosphinyloxy]carbamate CAS RN: 619333-95-8			<i>N</i> -Boc-p-toluenesulfonamide CAS RN: 18303-04-3			P2909	1g 5g	
T1431	5g 25g		N0806	300mL		U0015	25g	
G0164	25g		T4131	5g 25g		T3082	5g 25g	
Guanidine Nitrate CAS RN: 506-93-4			Tetramethylammonium Nitrate CAS RN: 1941-24-8			T3651	5g 25g	
T0198	25g 500g		C0441	25g 500g		B1274	5mL 25mL	
M0361	25mL		D5514	5g 25g		C1952	25g 300g	
Acetone Cyanohydrin CAS RN: 75-86-5			Dimethylmalononitrile CAS RN: 7321-55-3			P1613	25g	
T0990	25mL 100mL 500mL					KCN		
<i>tert</i> -Butyl Isocyanide CAS RN: 7188-38-7			Potassium Cyanide CAS RN: 151-50-8					

ニトロ化試薬

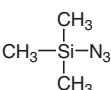
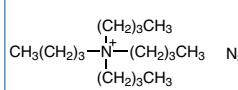
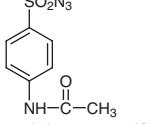
T1431	5g 25g		N0806	300mL		U0015	25g	
G0164	25g		T4131	5g 25g		T3082	5g 25g	
Guanidine Nitrate CAS RN: 506-93-4			Tetramethylammonium Nitrate CAS RN: 1941-24-8			T3651	5g 25g	
T0198	25g 500g		C0441	25g 500g		B1274	5mL 25mL	
M0361	25mL		D5514	5g 25g		C1952	25g 300g	
Acetone Cyanohydrin CAS RN: 75-86-5			Dimethylmalononitrile CAS RN: 7321-55-3			P1613	25g	
T0990	25mL 100mL 500mL					KCN		

シアノ化試薬

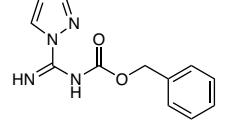
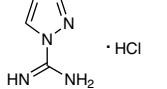
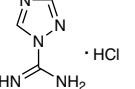
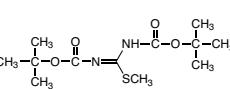
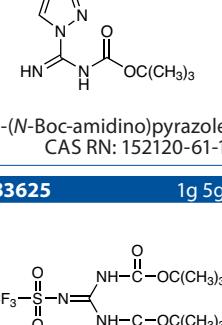
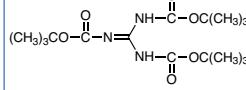
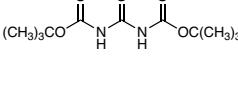
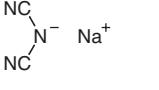
T0198	25g 500g		C0441	25g 500g		B1274	5mL 25mL	
M0361	25mL		D5514	5g 25g		C1952	25g 300g	
Acetone Cyanohydrin CAS RN: 75-86-5			Dimethylmalononitrile CAS RN: 7321-55-3			P1613	25g	
T0990	25mL 100mL 500mL					KCN		
<i>tert</i> -Butyl Isocyanide CAS RN: 7188-38-7			Potassium Cyanide CAS RN: 151-50-8					

C1242  Diethyl Cyanophosphonate CAS RN: 2942-58-7	C2348  1-Cyano-4-(dimethylamino)-pyridinium Tetrafluoroborate CAS RN: 59016-56-7	T1046  TosMIC CAS RN: 36635-61-7	C3003  2-Chlorobenzyl Thiocyanate CAS RN: 2082-66-8	M3308  2-Methyl-2-phenylpropanenitrile CAS RN: 1195-98-8
--	---	---	---	---

アジド化・ジアゾ化試薬

T0801  Trimethylsilyl Azide CAS RN: 4648-54-8	T0920  Tetrabutylammonium Azide CAS RN: 993-22-6	A1786  4-Acetamidobenzenesulfonyl Azide CAS RN: 2158-14-7	T3434  2,4,6-Triisopropylbenzenesulfonyl Azide (wetted with ca. 10% Water) CAS RN: 36982-84-0	D2580  Dodecylbenzenesulfonyl Azide (soft type) (mixture) CAS RN: 79791-38-1
--	---	--	--	---

グアニジニル化試薬

C2709  1-(N-Cbz-amidino)pyrazole CAS RN: 152120-62-2	A2055  1-Amidinopyrazole Hydrochloride CAS RN: 4023-02-3	T3124  1-Carbamimidoyl-1,2,4-triazole Hydrochloride CAS RN: 19503-26-5	B4535  N,N'-Di-Boc-S-methylisothiourea CAS RN: 107819-90-9	B3625  Goodman's Reagent CAS RN: 207857-15-6
T2964  1,2,3-Tri-Boc-guanidine CAS RN: 216584-22-4	B4559  1,3-Di-Boc-thiourea CAS RN: 145013-05-4	S0838  Sodium Dicyanamide CAS RN: 1934-75-4		

東京化成工業株式会社

試薬製品について

■本社営業部 〒103-0001 東京都中央区日本橋小伝馬町 16-12 T-PLUS 日本橋小伝馬町8階
Tel: 03-3668-0489 Fax: 03-3668-0520 E-mail: Sales-JP@TCIchemicals.com

■大阪営業部 〒541-0041 大阪府大阪市中央区北浜1-1-21 第2中井ビル1階
Tel: 06-6228-1155 Fax: 06-6228-1158 E-mail: osaka-s@TCIchemicals.com

スケールアップ、受託サービス(合成・開発・製造)について

□化成品営業部 〒103-0001 東京都中央区日本橋小伝馬町 16-12 T-PLUS 日本橋小伝馬町8階
Tel: 03-5651-5171 Fax: 03-5640-8021 E-mail: finechemicals@TCIchemicals.com

弊社製品取扱店

本誌掲載の化学品は試験・研究用にのみ使用するものです。化学知識のある専門家以外の方のご使用はお避けください。品目や製品情報等、掲載内容の変更を予告なく行う場合があります。内容の一部または全部の無断転載・複製はご遠慮ください。